# ZEITSCHRIFT
FÜR
# PHYSIKALISCHE CHEMIE

BEGRÜNDET VON

WILH. OSTWALD UND J. H. VAN 'T HOFF

HERAUSGEGEBEN VON

M. BODENSTEIN · K. F. BONHOEFFER · G. JOOS · K. L. WOLF

ABTEILUNG B:

**CHEMIE DER ELEMENTARPROZESSE**
**AUFBAU DER MATERIE**

**NAMEN- UND SACHREGISTER**

ZU DEN BÄNDEN 1—25



LEIPZIG 1936
AKADEMISCHE VERLAGSGESELLSCHAFT M. B. H.

# ZEITSCHRIFT
FÜR
# PHYSIKALISCHE CHEMIE

BEGRÜNDET VON

**WILH. OSTWALD** UND **J. H. VAN 'T HOFF**

HERAUSGEGEBEN VON

**M. BODENSTEIN · K. F. BONHOEFFER · G. JOOS · K. L. WOLF**

ABTEILUNG B:

## CHEMIE DER ELEMENTARPROZESSE
## AUFBAU DER MATERIE

**NAMEN- UND SACHREGISTER**

ZU DEN BÄNDEN 1—25




LEIPZIG 1936
AKADEMISCHE VERLAGSGESELLSCHAFT M. B. H.

Printed in Germany / Druck von Paul Dünnhaupt, Köthen (Anhalt)

# Vorwort

Das vorliegende Register wurde im wesentlichen nach den Grundsätzen angelegt, die im Vorwort des General-Registers Z. phys. Ch. 101—125 auseinandergesetzt sind. Einige Abweichungen sind durch den besonderen Charakter der Abt. B und dadurch bedingt, daß der Umfang der Abhandlungen durch möglichst knappen Stil weitgehend eingeschränkt wurde. Die Folge ist eine Erhöhung der Zahl der Abhandlungen im Band und ein Anschwellen des Registers, dem durch kürzere Ausdrucksweise und knappen Satz entgegengearbeitet wurde. Viele Titel sind leicht gekürzt.

Dem Charakter der Abhandlungen wurde dadurch Rechnung getragen, daß die verschiedenen Zustände eines Stoffes, z. B. freies Atom Cl, angeregtes $Cl^*$, Molekül $Cl_2$, Ion $Cl^{-1}$, organisch gebundenes Cl im Register getrennt und auch im laufenden Texte auseinandergehalten wurden. Rk mit Cl bedeutet also nie Reaktion mit $Cl_2$. Im übrigen wurde die Unterteilung innerhalb der Stichworte ein wenig zugunsten der alphabetischen Ordnung eingeschränkt.

Die ***organischen*** Verbindungen wurden in Anlehnung an das zum Vorbild genommene Register, das sich seinerseits an das Chem. Zentralblatt anlehnte, nach Stammkörpern registriert, z. B. Benzol-*tri*-chlor. Statt dessen registriert das Chem. Zentralblatt jetzt nach der Formel und bringt unter Trichlorbenzol einen Rückverweis. Das zwang auch hier zur Einführung von Rückverweisen.

# Abkürzungen

Der Plural wird durch Verdoppelung des letzten Buchstaben gebildet. Beispiel: Lsgg. = Lösungen; KK. = Konstanten.

Zusammengesetzte Abkürzungen siehe unter den Buchstaben für die Bestandteile; Beisp.: FW = Schmelzwärme.

abs. = absolut
Abs. = Absorption
Ads. = Adsorption
Aff. = Affinität
akt. = aktiv
Akt. = Aktivierung
alkal. = alkalisch
App. = Apparat, Apparatur
Ass. = Assoziation
Bldg. = Bildung
Bzl. = Benzol
D. = Dichte, spezifisches Gewicht
*d* = rechts
DD. = Dampfdichte
DDr. = Dampfdruck
D E K = Dielektrizitätskonstante
Dgm. = Diagramm
Diff. = Diffusion
Disp. = Dispersion
Diss. = Dissoziation
diss. = dissoziiert
Dpf. = Dampf
Dr. = Druck
el. = elektrisch, elektrolytisch
Elm. = Element
Elode = Elektrode
Elyt. = Elektrolyt
E M K = Elektromotorische Kraft, Potential
Erh. = Erhöhung
Ernd. = Erniedrigung
F. = Schmelzpunkt, Schmelz . .
Fl. = Flüssigkeit
fl. = flüssig
Ggwt. = Gegenwart
Gew. = Gewicht
Glgew. = Gleichgewicht
Gschw. = Geschwindigkeit
h = hoch
*i* = iso
K. = Konstante
Katal. = Katalyse
Kp. = Siedepunkt
Krist. = Kristallisation
krist. = kristallinisch
krit. = kritisch
Leitf. = Leitfähigkeit
*l* = links
Leg. = Legierung
Lsg. = Lösung
Lsgm. = Lösungsmittel
Lsl. = Löslichkeit
lsl. = löslich
Mol. = Molekül
Mol.-P. = Molekularpolarisation
mol. = molekular
*n* = normal
Ofl. = Oberfläche
osm. = osmotisch
phochem. = photochemisch
phogr. = photographisch
Pol. = Polarisation
Rad. = Radikal

| | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| Rf. | = | Refraktion, Brechungsexponent | V. | = | Volumen |
| Rk. | = | Reaktion | Verb. | = | Verbindung |
| Rö. | = | Röntgen | Visc. | = | Viscosität, innere Reibung |
| Rot. | = | Rotation | W. | = | Wasser |
| s. a. | = | siehe auch | .... W | = | (in zusammengesetzten Worten).... Wärme |
| Sens. | = | Sensibilisierung | Wndrg. | = | Wanderung |
| Sp. | = | Spannung | Wrkg. | = | Wirkung |
| Spektr. | = | Spektrum | wssr. | = | wässrig |
| Temp. | = | Temperatur | Zers. | = | Zersetzung |
| Übf. | = | Überführung | $\mu$ | = | Dipolmoment |
| Umwd. | = | Umwandlung | = | | wiederholt das Stichwort im Text |
| UR. | = | Ultrarot | | | |
| UV. | = | Ultraviolett | | | |

# Inhaltsverzeichnis

Ab
Ab
Afa
b
Ag
Ah
C
Ah
All
s
(
Al
Al
c
—
I
Al
Al
I
An
c
I
An
2
An
An
An
An
As
At
At

# Namenregister

## A

# B

**Braune, H.** u. **S. Knoke.** Elektronenbeugung an gasförmigem $SF_6$, $SeF_6$ und $TeF_6$. **21** (1933) 297. — Die Kernabstände der Quecksilberhalogenide $HgJ_2$, $HgBr_2$, $HgCl_2$. **23** (1933) 163.

**Bredig, G.** u. **Ad. Stark.** Topochemie der Quecksilber-Katalyse des Hydroperoxyds und $p_H$-Wert bei Pulsation. **2** (1929) 282.

**Bredig, M. A., Th. von Hirsch** u. **J. Wüst.** Die Refraktion und Dispersion dampfförmiger Mercurihalogenide im sichtbaren Gebiet. **24** (1934) 177.

— u. **F. K. V. Koch.** Die Refraktion und Dispersion von dampfförmigem $AlCl_3$ und $AlBr_3$ im sichtbaren Gebiet. **24** (1934) 187.

**Brennecke, Walter** s. Georg-Marie Schwab. **16** (1932) 19; **24** (1934) 393.

**Bretsznajder, S.** s. J. Zawadski. **22** (1933) 60, 79.

**Breyer, F.** s. R. Suhrmann. **20** (1933) 17; **23** (1933) 193.

**Briegleb, Günther.** Die polaren Eigenschaften der (COOH)-Gruppe in einigen organischen Fettsäuren und in der Benzoësäure. (Dipolmoment, Assoziation, Löslichkeit und elektrochemisches Verhalten.) **10** (1930) 205. — Die elektrooptische Kerrkonstante flüssiger und gelöster Substanzen und die Art und Ursache der gegenseitigen Beeinflussung und Orientierung der Moleküle im flüssigen Zustand. I. **14** (1931) 97. — Der Mechanismus der zwischenmolekularen Kraftwirkungen organischer Moleküle. II. **16** (1932) 249. — Dielektrische Messungen an einigen organischen, dipollosen Substanzen. **16** (1932) 276. — Der polare Aufbau der Moleküle und die Natur der Nebenvalenzkräfte. **23** (1933) 105.

— u. **J. Kambeitz.** Der Dipolinduktionseffekt in Molekülverbindungen. (Dipolmomentmessungen in geschmolzenem Naphthalin.) **25** (1934) 251.

— u. **Theodor Schachowskoy.** Bindungswärmen und Bindungsart organischer Molekülverbindungen. **19** (1932) 255.

— s. K. L. Wolf. **6** (1929) 163.

**Brings, Th.** s. R. Bloch. **12** (1931) 415.

**Briske, H.** s. M. Volmer. **25** (1934) 81.

**Broch, Einar.** Die Gitterart einiger monoklinen Verbindungen vom Typus $MgWO_4$. **1** (1928) 409. — Die Kristallstruktur von Kaliumperrhenat. **6** (1929) 22. — Die Kristallstruktur von Yttriumvanadat. **20** (1933) 345.

— **Ivar Oftedal** u. **Adolf Pabst.** Neubestimmung der Gitterkonstanten von KF, CsCl und $BaF_2$. **3** (1929) 209.

**Brodsky, A. E.** u. **N. S. Filippowa.** Brechungsindex und Refraktion verdünnter Elektrolytlösungen. II. Verbesserung der interferometr. Methodik und Messungen an TlCl und $TlNO_3$. **23** (1933) 399, 412.

— u. **J. M. Scherschewer.** III. Brechungsindex und Refraktionswerte von KCl, KBr, $KNO_3$ und NaCl. **23** (1933) 412.

**Brown, G. W.** s. K. F. Bonhoeffer. **23** (1933) 171.

**Bruhn, Christian** s. Wolf Bodenheimer. **25** (1934) 319.

**Bružs, B.** Zerfallsgeschwindigkeit fester Stoffe. V. Zerfallsgeschwindigkeiten von $Hg_2CO_3$ und einigen Metallsalzhydraten. **3** (1929) 427.

**Büchner, E. H., J. R. Katz** u. **P. J. P. Samwel.** Monomolekulare Schichten von cyklischen Ketonen. **5** (1929) 327.

**Büssem, Wilhelm, P. Günther** u. **R. Tubin.** Die Struktur des TlCNS und des KCNS. **24** (1934) 1.

— u. **Fritz Köberich.** Die Entwässerung des Brucits. **17** (1932) 310.

— **P. Rosbaud** u. **P. Günther.** Über die Kristallstruktur des Rubidiumazids. **15** (1931) 58.

**Burgeni, A.** u. **O. Kratky.** Röntgenspektographische Beobachtungen an Cellulose. V. **4** (1929) 401.

**Bursian, V.** u. **V. Sorokin.** Anwendung der Diffusionsgleichung auf die Theorie der Kettenreaktionen. **12** (1931) 247.

**Buschendorf, Friedrich.** Ein Gallium-Zink-Spinell $Ga_2ZnO_4$. **14** (1931) 297. — Die Kristallstruktur des Silberperrhenats. **20** (1933) 237. — s. Lothar Birkenbach. **16** (1932) 102.

**Buthman, Gertrud.** Einfluß des Lösungsmittels auf Reaktionsgeschwindigkeiten. **23** (1933) 100.

**Butkow, K.** Über den Einfluß der Art der chemischen Bindung auf die Eigenschaften polarer Moleküle im Dampfzustande. **12** (1931) 369.

## C

**Cameron, Hugh Keith.** s. Peter Wulff. **10** (1930) 347.

**Carr, E. P.** u. **H. Stücklen.** Die Absorptionsspektren einiger Kohlenwasserstoffverbindungen im Schumann-Ultraviolett. **25** (1934) 57.

**Cassel, H.** u. **E. Glückauf.** Der Zerfall von Stickoxydul am glühenden Platin. Nach Messungen von W. Thrun. **9** (1930) 427. — Der Zerfall von Stickoxydul am glühenden Platin. II. **17** (1932) 380. — Der Einfluß des Sauerstoffs auf die thermische Elektronenemission des Platins. **18** (1932) 347. — Der Verlauf der Reaktion zwischen Stickoxydul und Wasserstoff am Platinkontakt. **19** (1932) 47.

**Cheng, Hua-Chih.** Die Ramanspektren der Halogenessigsäureester. **24** (1934) 293.

**Česchewa, Z.** s. H. Dumanski. **3** (1929) 440.

**Chilton, D.** u. **E. Rabinowitsch.** Das Spektrum des Jods im adsorbierten Zustand. **19** (1932) 107.

**Chodakow, Ju. W.** Die elektrostat. Theorie der Ionengleichgewichte. 1. Das chem. Gleichgewicht in wässeriger Lösung als elektrostat. Problem. **24** (1934) 35. — 2. Die höchsten Sauerstoffsäuren der Metalloide. **25** (1934) 372.

**Christiansen, J. A.** Über die thermische Chlorwasserstoffbildung. **2** (1929) 405. — Berichtigung hierzu. **3** (1929) 481.

**Clark, G. L.** Bemerkungen zu der Arbeit: „The Lattice Dimensions of Spinels." **17** (1932) 463.

**Closs, John O.** s. Kurt Mendelsohn. **19** (1932) 291.

**Clusius, Klaus.** Die spezifische Wärme einiger kondensierter Gase zwischen 10° abs. und ihrem Tripelpunkt. **3** (1929) 41. — Die Dampfdruckkonstante des Ne. **4** (1929) 1. — Freie Rotation im Gitter des Monosilans. **23** (1933) 213.

— u. **Kurt Hiller.** Die spezifischen Wärmen des Parawasserstoffes in festem, flüssigem und gasförmigem Zustande. **4** (1929) 158.

— — u. **J. V. Vaughen.** Die spezifische Wärme des Stickoxyduls, Ammoniaks und Fluorwasserstoffs von 10° abs. aufwärts. **8** (1930) 427.

— u. **A. Perlick.** Die Unstetigkeit im thermischen und calorischen Verhalten des Methans bei 24.4° abs. als Phasenumwandlung zweiter Ordnung. **24** (1934) 313.

— u. **Wolfgang Teske.** Dampfdrucke und Dampfdruckkonstante des Kohlenoxyds. **6** (1929) 135.

**Coehn, Alfred** u. **Heinrich Cordes.** Die Quantenausbeute bei der Photochlorierung des Methans. **9** (1930) 1.

— u. **Theodor Spitta.** Der Einfluß der Trocknung auf die Photolyse des Kohlendioxyds. **9** (1930) 401.

**Cohen, Ernst** u. **L. C. J. te Boekhorst.** Die vermeintliche Allotropie des flüssigen Nitrobenzols. **24** (1934) 241.

**Cohn, Willy M.** u. **Sibylle Tolksdorf.** Die Formen des Zirkondioxyds in Abhängigkeit von der Vorbehandlung. **8** (1930) 331.

**Conrad-Billroth, H.** Über eine Methode zur Messung von Absorptionsspektren im Ultraviolett. **14** (1931) 122. — Optische Untersuchungen des Perylens und seiner Derivate. III Das ultraviolette Absorptionsspektrum. **15** (1931) 1. — Die Absorption substituierter Benzole. I. Die Chlorreihe. **19** (1932) 76. II. Xylidine und Xylenole. **20** (1933) 222. III. Berechnung der Bandenverschiebung durch Substituenten. **20** (1933) 227. IV. Halogentoluole und Beziehungen zwischen Bandenverschiebung und Dipolmoment. V. Die Halogenxylole. **25** (1934) 139, 217. — Die Ultraviolettabsorption der Aldehyde. **23** (1933) 315.

— **K. W. F. Kohlrausch** u. **A. Pongratz.** Quantitative Verfolgung einer Isomerisation mittels des Raman-Effekts. **17** (1932) 233.

— s. Cheng Hua-chih. **20** (1933) 333.

**Cordes, Heinrich** s. Alfred Coehn. **9** (1930) 1.

**Coster, D.** u. **A. van der Ziel.** Ein photochemischer Prozeß bei den Monoalkylmalonsäuren. **20** (1933) 385.

**Cousins, W. R.** Spektroskopische und chemische Beiträge zu den Erscheinungen an der Grenze eines wässerigen Elektrolyten gegen den Gasraum bei hindurchgehender Entladung. **4** (1929) 440.

**Cremer, E., J. Curry** u. **M. Polanyi.** Methode zur Bestimmung der Geschwindigkeit von Gasreaktionen des atomaren Wasserstoffes. **23** (1933) 445.

— u. **M. Polanyi.** Abschätzung von Molekülgitterabständen aus Resonanzkräften. **14** (1931) 435. — Eine Prüfung der „Tunneltheorie“ der heterogenen Katalyse

## D

**Dünwald, H.** s. H. H. von Baumbach. **22** (1933) 226.

**Dullenkopf, W.** s. E. Zintl. **16** (1932) 183, 195.

**Dumanski, A., Z. Ćeschewa** u. **A. Banow.** Ein Leuchteffekt bei der Elektrolyse an Quecksilberelektroden. **3** (1929) 440.

81. — Die Elektronenanordnung in den häufigsten organischen Bindungen. **10** (1930) 434.

**Dziengel, Kurt** s. Kurt Hess. **7** (1930) 1.

# E

**Eberle, Berta.** s. G.-M. Schwab. **19** (1932) 102.

**Ebert, L., R. Eisenschitz** u. **H. v. Hartel.** Die elektrische Symmetrie des Molekülbaus von Methanabkömmlingen. **1** (1928) 94.

— u. **K. Højendahl.** Dipolmomente von Molekülen mit voneinander unabhängigen (ideal entkoppelten) Dipolgruppen. **15** (1932) 74.

— u. **G. Kortüm.** Lichtelektrische Polarimetrie. I. **13** (1931) 105.

**Eckling, K.** u. **O. Kratky,** Röntgenhistologische Untersuchungen. I. Texturbestimmungen an Ramie-Einzelfasern mit Hilfe der Röntgen-Mikromethode. **10** (1930) 368.

— s. O. Kratky. **19** (1932) 278.

**Edwards, W. A. M.** s. Franz Simon. **2** (1929) 340; **6** (1929) 62, 331; **7** (1930) 80.

**Egartner, L., F. Halla** u. **R. Schacherl.** Strukturbestimmung an einigen aromatischen Disulfiden und Diseleniden R—S(Se)—S(Se)—R ($R = C_6H_5$, $C_6H_5CH_2$, $C_6H_5CO$). **18** (1932) 189.

**Eggert, J.** u. **F. Luft.** Zur Struktur der B-Cellulose. **7** (1930) 468.

**Ehrenberg, H.** Synthese von $\beta$-$CaSiO_3$ (Wollastonit) durch Reaktion zwischen festen Ausgangsstoffen. **14** (1931) 421.

**Ehrlich, Eva** s. P. A. Thiessen. **19** (1932) 299.

**Eisenbrand, J.** Fluorescenzlöschung in Lösung durch organische Stoffe. **22** (1933) 145.

**Eisenschimmel, W.** s. H. Beutler. **10** (1930) 89.

**Eisenschitz, R.** s. L. Ebert **1** (1928) 94.

**Ekman, Walter.** Strukturanalogien der binären Legierungen von Übergangselementen mit Zn, Cd und Al. **12** (1931) 57.

**Ekstein, H.** u. **M. Polanyi.** Bemerkung über den Mechanismus der Reaktion $J_2 + H_2 \rightarrow 2\,JH$ und über analoge Vorgänge an Grenzflächen. **15** (1932) 334.

**Elbe, Günther von** u. **Franz Simon.** Calorimetrische Bestimmung des Energie-Unterschiedes der beiden Wasserstoff-Modifikationen. **6** (1929) 79.

— s. Kurt Wohl. **5** (1929) 241; **6** (1929) 78.

**Elöd, E.** u. **H. Schmid-Bielenberg.** Die Vorgänge bei der Acetylierung von Cellulosefasern. **25** (1934) 27.

**Elvegård, E., Herbert Staude** u. **Fritz Weigert.** Monochromatische Lichtfilter. II. Zur Anwendung des Spektrodensographs von Goldberg. **2** (1929) 149.

— s. Fritz Weigert. **4** (1929) 239.

**Engel, Leo** s. Ernst Bergmann. **8** (1930) 111; **10** (1930) 106; **10** (1930) 397; **13** (1931) 232; **13** (1931) 247; **15** (1931) 85; **16** (1932) 180; **17** (1932) 81, 92.

**Engelbrecht, G.** s. H. Fraune. **10** (1930) 1; **11** (1931) 409; **19** (1932) 303.

**Engelhardt, Günter** u. **Carl Wagner.** Die Kinetik der Reaktion $NH_3$ (Gas) $\rightleftarrows$ N (gelöst in $\alpha$-Fe) + $\frac{3}{2}$ $H_2$ (Gas). **18** (1932) 369.

**Erbacher, Otto** u. **Hans Käding.** Existiert ein bisher unbekanntes kurzlebiges Radium-Zerfallsprodukt mit durchdringender $\gamma$-Strahlung? **6** (1930) 368.

**Eriksson, S.** s. A. Westgren. **4** (1929) 453.

**Ernst, Theodor.** Darstellung und Kristallstruktur von Lithiumhydroxyd. **20** (1933) 20. — Berichtigung. **21** (1933) 160.

**Estermann, J.** Elektrische Dipolmomente von organischen Molekülen. **1** (1928) 134. — Untersuchung elektrischer Dipolmomente von organischen Molekülen nach der Molekularstrahlmethode. **1** (1928) 161. — Elektrische Dipolmomente von organischen Molekülen. II. **1** (1928) 422. — Das elektrische Dipolmoment des Penta-Erythrits nach der Molekularstrahl-Methode. **2** (1929) 287.

— u. **M. Wohlwill.** Zur Methode der Untersuchung elektrischer Dipolmomente mit Molekularstrahlen. **20** (1933) 195.

**Eucken, A.** Zur Theorie des Ladungswechsels kolloider Teilchen. **1** (1928) 375. — Erwiderung auf die Bemerkungen des Herrn J. Riddick Partington. **7** (1930) 324.

— u. **R. Becker.** Der Übergang von Translations- in Schwingungsenergie beim Zusammenstoß verschiedenartiger Molekeln auf Grund von Schalldispersionsmessungen. **20** (1933) 467.

— u. **K. Fajans.** Empfehlung bestimmter thermodynamischer Formelzeichen seitens der Deutschen Bunsengesellschaft. **18** (1932) 441. — Bericht. **19** (1932) 302.

— u. **K. Hiller.** Der Nachweis einer Umwandlung des Orthowasserstoffes in Parawasserstoff durch Messung der spezifischen Wärme. **4** (1929) 142.

— u. **G. Hoffmann.** Die spezifische Wärme der Gase bei mittleren und hohen Temperaturen. II. Die spez. Wärme des Chlors zwischen —30° und +180° C. **5** (1929) 442.

— u. **K. v. Lüde.** Die spezifische Wärme der Gase bei mittleren und hohen Temperaturen. I. Die spez. Wärme der Gase: Luft, Stickstoff, Sauerstoff, Kohlenoxyd, Kohlensäure, Stickoxydul und Methan zwischen 0° und 220° C. **5** (1929) 413.

— u. **L. Meyer.** Beiträge zur Kenntnis der Molekularkräfte. II. Die Temperatur-Abhängigkeit des zweiten Virialkoeffizienten einiger organischen Dämpfe. **5** (1929) 452.

— u. **O. Mücke.** Die Bestimmung der wahren spezifischen Wärme einiger Gase bei hohen Temperaturen nach der Lummer-Pringsheimschen Methode. **18** (1932) 167.

— u. **A. Parts.** Die Molwärmen und Normalschwingungen des Äthans und Äthylens. **20** (1933) 195.

**Eucken, A.** u. **K. Weigert.** Zur Bestimmung der inneren Rotationswärme des Äthans. **23** (1933) 265.

— s. J. Franck. **20** (1933) 460.

**Euler, Hans von** u. **Harry Hellström.** R a m a n - Spektrum von Carotinoiden. **15** (1932) 342.

**Eyring, Henry.** Berechnung der Aktivierungsenergie bimolekularer Reaktionen. **7** (1930) 244.

— u. **M. Polanyi.** Über einfache Gasreaktionen. **12** (1931) 279.

## F

**Fajans, K.** Refraktion und Dispersion von Gasen und Dämpfen. 1. Mitt. Allgemeine Einführung. **24** (1934) 103.

— u. **W. Geffken.** Zur Frage der Konzentrationsabhängigkeit der Molrefraktion von Elektrolyten. Bemerkungen zu der Arbeit von A. E. Brodsky und J. M. Scherschewer. **23** (1933) 428.

— **P. Hölemann** u. **Z. Shibata.** Über die Temperaturabhängigkeit der Äquivalentrefraktion von starken Elektrolyten in Lösung. 3. **13** (1931) 354.

— u. **G. Karagunis.** Beeinflussung der Lichtabsorption von Schwermetallhalogeniden durch adsorbierte Ionen. **5** (1929) 385.

— s. A. Eucken. **18** (1932) 441. — Bericht. **19** (1932) 302.

— s. P. Hölemann. **13** (1931) 338.

— s. Z. Shibata. **13** (1931) 347.

**Falkenhagen, H.** Das allgemeine Grundgesetz der inneren Reibung starker Elektrolyte. **13** (1931) 93.

— u. **M. Dole.** Das Wurzelgesetz der inneren Reibung starker Elektrolyte. Vorläufige Mitteilung. **6** (1929) 159.

**Farkas, Adalbert.** Über die Bildung von gasförmigem Goldhydrid. **5** (1929) 467. — Über die thermische Parawasserstoff-Umwandlung. **10** (1930) 419. — Über die Parawasserstoff-Umwandlung an Wolfram und Nickel. **14** (1931) 371. — Eine Mikromethode zur Konzentrationsbestimmung von Ortho-Para-Wasserstoffgemischen. **22** (1933) 344.

— u. **H. H. Rowley.** Die Wärmeabgabe und Temperaturverteilung von elektrisch erhitzten Drähten. **22** (1933) 335.

— s. K. F. Bonhoeffer. **12** (1931) 231; **21** (1933) 225.

**Farkas, L.** Einige photochemische Reaktionen in Lösungen. **23** (1933) 89.

— u. **P. Harteck.** Die Kinetik der photochemischen Ammoniakzersetzung (Das Auftreten eines Zwischenproduktes $NH_4$). **25** (1934) 257.

— u. **H. Sachsse.** Die homogene Katalyse der Para-Ortho-$H_2$-Umwandlung unter Einwirkung paramagnetischer Moleküle. **23** (1933) 1, 19.

— u. **O. H. Wansbrough-Jones.** Die photochemische Zersetzung einiger organischer Anionen und freier Säuren im ultravioletten Lichte. **18** (1932) 124.

**Feldmann, P.** Über die Quantenausbeute bei der Photolyse des Silberchlorids. **12** (1931) 449.

## G

## H

**Halla, F.** s. L. Egartner. **18** (1932) 189.

**Halmöy, Egil** u. **O. Hassel.** Bau und elektrische Momente einiger Dihalogencyclohexane. **15** (1932) 472. — Röntgenanalyse der Kristalle von 1,4-Dijodcyclohexan (Smp. 142° C) und 1,4-Dibromcyclohexan (Smp. 110° C). **16** (1932) 234. — Röntgenanalyse der Kristalle des 1,4-Cyclohexandiols vom Schmelzpunkt 139° C, trans-Chinit. **17** (1932) 258.

**Hamann, Adolf** u. **H.-J. Schumacher.** Die thermische Reaktion zwischen Chlor und Ozon. **17** (1932) 293.

**Hansen, Hans.** Über Koordinationseigenschaften von Halogeniden in der Nähe der Flüchtigkeitsgrenze mit Strukturbestimmungen an Halogeniden $AX_4$. **8** (1930) 1.

**Hansen-Damaschun, I.** Vergleichende Intensitätsmessungen an Ramanlinien anorgan. Komplexe. **22** (1933) 97.

**Harder, A.** s. E. Zintl. **14** (1931) 265; **15** (1932) 416; **16** (1932) 206.

**Harteck, P.** Die Bildung des Ozons bei hohen Temperaturen. **17** (1932) 120.

— u. **U. Kopsch.** Gasreaktionen mit atomarem Sauerstoff. **12** (1931) 327.

— u. **F. Oppenheimer.** Die Xenonlampe, eine Lichtquelle für äußerstes Ultraviolett. **16** (1932) 77.

— u. **H. W. Schmidt.** Die Selbstdiffusion des Wasserstoffes. **21** (1933) 447.

— s. K. F. Bonhoeffer. **4** (1929) 113; **5** (1929) 292, 293.

— s. L. Farkas. **25** (1934) 257.

— s. K. H. Geib. **15** (1931) 116.

**Hartel, H. von.** Die Geschwindigkeit der Reaktion von Natrium mit Halogenwasserstoffen. **11** (1930) 316.

— **N. Meer** u. **M. Polanyi.** Untersuchung der Reaktionsgeschwindigkeit von Chloralkylen mit Natriumdampf. **19** (1932) 139.

— u. **M. Polanyi.** Atomreaktionen, die mit Trägheit behaftet sind. **11** (1930) 97.

— s. L. Ebert. **1** (1928) 94.

**Hassel, O.** Zur Kristallstruktur des Cadmiumjodids $CdJ_2$ (vorl. Mitt.). **22** (1933) 333.

— u. **H. Kringstad.** Bemerkungen über den Kristallbau der Tetrahalogenide leichterer Elemente. Bestimmung der Struktur des Siliciumtetrajodids $SiJ_4$. **13** (1931) 1. — Kristallbau von Tetrahalogeniden leichterer Elemente. II. **14** (1932) 274.

— u. **N. Luzanski.** Das Raumgitter der trigonalen Modifikation des Acetamids. **3** (1929) 282.

— u. **E. Næshagen.** Dielektrizitätskonstanten benzolischer Oxim- und Ketonlösungen. Das Dipolmoment des Benzaldoxim-*O*-methylesters, des Acetophenons und des Benzophenons. **4** (1929) 217. — Die Messung einiger Dipolmomente organischer Moleküle in benzolischer Lösung. II. **6** (1929) 152. — III. **6** (1930) 441. — Zur Temperatur-Abhängigkeit der elektrischen Momente „biegsamer" Moleküle. **8** (1930) 357. — Elektrische Momente organischer Moleküle. VI. „Orthoeffekt" bei Derivaten der p-Dichlorbenzols, der sym-

metrischen Trichlor- und Tribrombenzole. **12** (1931) 79. — Die elektrischen Momente des Hydrobenzoins und Isohydrobenzoins. **14** (1931) 232. — Notiz über die elektrischen Momente einiger Cyclohexanderivate. **15** (1932) 373. — Die Dipolmomente einiger Derivate des Acetophenons. **15** (1932) 417. — Elektrische Momente einiger Cyclohexanderivate. **19** (1932) 434.

**Hassel, O.** u. **A. H. Uhl.** Über das gegenseitige Verhalten zweier polarer Molekülsorten in benzolischer Lösung und über die praktische Verwendbarkeit von Dipolflüssigkeiten als Lösungsmittel bei der Bestimmung elektrischer Momente. **8** (1930) 187.

— s. G. Bödtker-Næss. **22** (1933) 471.

— s. Egil Halmöy. **15** (1932) 472; **16** (1932) 234; **17** (1932) 258.

**Hauptmann, Heinrich** u. **Jiří Novák.** Gitterkonstanten einiger Verbindungen vom Spinelltypus. **15** (1932) 365.

**Hedestrand, Gunnar.** Die Berechnung der Molekular-Polarisation gelöster Stoffe bei unendlicher Verdünnung. **2** (1929) 428. — Berichtigung hierzu. **3** (1929) 406.

**Hellström, Harry.** Beziehungen zwischen Konstitution und Spektren der Porphyrine. I. **12** (1931) 353. — II. Die Spektraleigenschaften einiger im Porphinring substituierter Porphyrine. **14** (1931) 9.

— s. Hans von Euler. **15** (1932) 342.

**Herold, Willy.** Über den Zustand der Oxyaldehyde und Oxyketone in Lösungen. **16** (1932) 213. — Der Einfluß von Substitution auf Ultraviolett-Absorption und chemischer Eigenschaften der Carbonylverbindungen. **16** (1932) 265.

— u. **K. L. Wolf.** Optische Untersuchungen am System Aldehyd-Alkohol. **12** (1931) 165. — Bedeutung der Struktur des Kohlenwasserstoffrestes für die Geschwindigkeit und Gleichgewichtslage bei organischen Umsetzungen. **12** (1931) 194.

— s. K. L. Wolf. **5** (1929) 124, 476; **13** (1931) 201.

**Herrmann, K., O. Gerngroß** u. **W. Abitz.** Zur röntgenographischen Strukturerforschung des Gelatinemicells. **10** (1930) 371.

**Hertel, Eduard.** Additionszentren als Koordinationszentren. Die Kristallstruktur des Veronals. **11** (1930) 279. — Photochemische Kinetik des Chlorknallgases. Bildung von Chlorwasserstoff bei Absorption des Lichtes im Bandengebiet des Chlors. **14** (1931) 443. — Die Struktur der Schwefel-Jodverbindungen. I. Die Schwefelverbindungen der Trijodide. **15** (1931) 51. — Zur Kenntnis des Temperaturkoeffizienten der photochemischen Bildung des Chlorwasserstoffs. **15** (1932) 325.

— u. **Jutta Dressel.** Der Einfluß von Substituenten auf die Aktivierungswärme einer einfachen Additionsreaktion. **23** (1933) 281.

— u. **Hans Kleu.** Die Struktur einer organischen Molekül-Verbindung. **11** (1930) 59.

— u. **Georg H. Römer.** Der strukturelle Aufbau organischer Molekülverbindungen mit zwei- und eindimensionalem Abwechslungsprinzip. **11** (1930) 77. — Die Struktur chinoider Verbindungen und einer chinhydronartigen Molekül-

## I



## J

## K

## L

**Lederle, Ekbert.** Die Ultraviolettabsorption von Alkali- und Erdalkali-Halogeniden, von $ZnJ_2$, $CdBr_2$, $CdJ_2$, $HgBr_2$ und $HgJ_2$ in wässerigen und nichtwässerigen Lösungen. **10** (1930) 121. — Bestimmung der Elektronenaffinitäten der Halogene aus den kontinuierlichen Absorptionsspektren der dampfförmigen Alkalihalogenide. **17** (1932) 353. — Spektroskopische Bestimmung der Elektronenaffinitäten der Pseudohalogene OH und CN. **17** (1932) 362. — s. G. Scheibe. **6** (1929) 247.

**Lehmann, Edelbert** s. Gustav Hüttig. **19** (1932) 1, 420.

**Lehmann, H. L.** s. W. Kuhn. **18** (1932) 32.

**Lehr, J. J.** s. J. H. de Boer. **22** (1933) 423; **24** (1934) 98.

**Leipunsky, A. J.** Die Oxydation des Quecksilbers in Gegenwart von glühendem Platin. **1** (1928) 369.

— u. **A. W. Sagulin.** Die Reaktion des angeregten Quecksilbers mit Sauerstoff. **1** (1928) 362. — Zusatz zu obiger Arbeit. **3** (1929) 215.

**Lenel, Fritz Victor.** Die Adsorptionswärme von Edelgasen und $CO_2$ an Ionenkristallen. **23** (1933) 379.

**Lenher, Sam** s. Max Bodenstein. **3** (1929) 459. — s. Guy B. Taylor. **14** (1931) 470.

**Levi, Hilde** s. H. Beutler. **24** (1934) 263.

**Lewis, Bernard** u. **Hans-Joachim Schumacher.** Die thermische Reaktion zwischen Brom und Ozon. **6** (1930) 422.

**Ley, H.** u. **B. Arends.** Absorption der Carboxylgruppe im kurzwelligen Ultraviolett. **4** (1929) 234. — Die Ultraviolett-Absorption des Hydroxylions. Vorl. Mitteilung. **6** (1929) 240. — Die Absorption des Carbonylchromophors im kurzwelligen Ultraviolett. **12** (1931) 123. — Absorptionsspektren von Schwefelverbindungen in verschiedenen Wertigkeitsstufen. **15** (1932) 311. — Absorptionsmessungen im kurzwelligen Ultraviolett. I. Carbonsäuren, Amine und Aminosäuren. **17** (1932) 177.

**Lindner, A.** s. S. Hilpert. **22** (1933) 395.

**Linström, C. F.** s. G. Scheibe. **12** (1931) 387; **20** (1933) 283.

**Lippert, Ludwig** s. G. Wagner. **21** (1933) 471.

**London, F.** Über einige Eigenschaften und Anwendungen der Molekularkräfte. **11** (1930) 222. — s. H. Kallmann. **2** (1929) 207.

**Lorenz, L.** u. **R. Samuel.** Über die Absorptionsspektren von Schwefelverbindungen. I. **14** (1931) 219.

**Lüde, K. v.** s. A. Eucken. **5** (1929) 413.

**Lüke, J.** u. **R. Fricke.** Zum Zerfall von Stickoxydul an glühendem Platin und Platin-Iridium. **20** (1933) 357.

— s. R. Fricke. **23** (1933) 319, 330.

**Lütgert, Hermann.** Das Dipolmoment der Blausäure. **14** (1931) 27. — Über die elektrischen Momente einiger symmetrisch-hexasubstituierten Benzole. Zur Frage der Raumbeanspruchung von Substituenten. **14** (1931) 31. — Über die elektrischen Momente der Nitrohalogenbenzole. **14** (1931) 350. — Die elektrischen Momente der 1-Halogen-2,4-dinitrobenzole. **17** (1932) 460.

## M

**Purkayashta, R. M.** u. **J. C. Ghosh.** Die Reaktion zwischen Brom und organischen Oxysäuren. I. Die Dunkelrektion. **7** (1930) 276. — II. Die photochemische Reaktion. **7** (1930) 285.

— s. J. C. Ghosh. **9** (1930) 128, 154.

## Q

**Quittner, Franz** u. **Adolf Smekal.** Leitfähigkeitsuntersuchungen an Ionenkristallen. Einfluß von Temperung, Bewässerung und Plastizierung. **3** (1929) 162.

## R

**Rabinowitsch, Eugen.** Über Gasaufnahme durch Zeolithe. **16** (1932) 43. — Die Photobromierung des Benzols. **19** (1932) 190.

— u. **Erich Thilo.** Über die Grenze zwischen Ionen- und Atomverbindungen. **6** (1930) 284.

— s. H. Beutler. **6** (1929) 233; **8** (1930) 231, 403. — s. D. Chilton. **19** (1932) 107.

**Rădulescu, Dan.** Beiträge zur Bestimmung der Struktur der Absorptions-Resonatoren der organischen Chromophore. III. Halochromie-Erscheinungen beim Sulfonieren. **5** (1929) 301.

— u. **Vasile Alexa.** Beiträge zur Bestimmung der Struktur der Absorptionsresonatoren der organischen Verbindungen. VI. Über die chromophoren Eigenschaften der Nitrogruppe und die Struktur ihres Resonators. **8** (1930) 382. — VII. Zur Polarität der Nitrogruppe in den organischen Verbindungen und zur Frage der Existenz der Metachinoide. **8** (1930) 395.

— — u. **F. Bărbulescu.** Beiträge zur Bestimmung der Struktur der Absorptionsresonatoren der organischen Chromophore. IV. Bestimmung der Anzahl und der geometrischen Anordnung der Elektronen in einem Gemeinschaftsresonator. **8** (1930) 365.

— u. **F. Bărbulescu.** Beiträge zur Bestimmung der Struktur der Absorptions-Resonatoren der organischen Chromophore. I. Struktur der Absorptions-Resonatoren der halochromen Komplexverbindungen der Chinone und Chinhydrone. **5** (1929) 177.

— u. **A. Georgescu.** II. Die Polarität der Substituenten als entscheidender Faktor der Bandenverschiebung. **5** (1929) 189. — V. Faktoren, die die Verschmierung der charakteristischen Absorptionsbanden eines Gemeinschaftsresonators verursachen. **8** (1930) 370.

**Raeder, M. G.** Struktur der Silber-Antimon-Legierungen. **6** (1929) 40.

**Redlich, Otto, Trude Kurz** u. **Peter Rosenfeld.** Der Ramaneffekt der Molekeltypen $XY_6$ und $XY_5$. **19** (1932) 231.

**Reindel, H.** s. J. Wüst. **24** (1934) 155.

**Reinhold, H.** Die Beziehungen zwischen Thermokraft, Thermolyse und Ionenbeweglichkeit in festen Salzen und Mischkristallen. **11** (1930) 321. — s. C. Tubandt. **24** (1934) 22.

**Reis, A.** s. H. Möller. **2** (1929) 317.

**Rice, Oscar Knefler.** Einige Bemerkungen über Energieaustausch innerhalb Molekülen und zwischen Molekülen bei Zusammenstoß. **7** (1930) 226.

# S

(1930) 7. — Die Photokinetik des Ozons. I. Der Zerfall im roten Licht. **17** (1932) 405. — Bemerkung zur Notiz von E. Warming über die durch belichtetes Chlor sensibilisierte Kohlendioxydbildung. **18** (1932) 155.

**Schumacher, Hans-Joachim** u. **Paul Bergmann.** Die Kinetik und Photochemie des Bromphosgens. **13** (1931) 269.

— u. **Gerhard Sprenger.** Die Reaktion zwischen Stickstoffpentoxyd und Ozon. II. **2** (1929) 267. — Der thermische Ozonzerfall. **6** (1930) 446. — Zum thermischen und photochemischen Ozonzerfall. **11** (1930) 38. — Der thermische Zerfall des Nitrylchlorids. Eine homogene Gasreaktion erster Ordnung. **12** (1931) 115.

— u. **Gerhard Stieger.** Der thermische Zerfall des Chlordioxyds. **7** (1930) 363. — Der Einfluß der Wellenlänge auf die photochemische Reaktion zwischen Äthylenjodid und Jod. **12** (1931) 348; **13** (1931) 156. — Die photochemische Bildung von Phosgen. VI. Der Einfluß des Druckes und der Gefäßdimensionen auf die photochemische Phosgenbildung. **13** (1931) 157. — VII. Die durch belichtetes Chlor sensibilisierte Kohlensäurebildung. **13** (1931) 169.

— u. **Robert V. Townend.** Der photochemische Zerfall des Chlormonoxyds zwischen 2350 und 2750 Å und die Deutung seines Absorptionsspektrums in diesem Gebiet. **20** (1933) 375.

— u. **Carl Wagner.** Über den Mechanismus der photochemischen Zersetzung von Chlormonoxyd sowie der chlorsensibilisierten Ozonzersetzung. **5** (1929) 199.

— u. **Edwin O. Wiig.** Die photochemische Reaktion zwischen Äthylenjodid und Jod in Lösung von Tetrachlorkohlenstoff. **11** (1930) 45.

— u. **Kurt Wolff.** Die Bildung von $CCl_4$ aus Chloroform und Chlor im Licht. **25** (1934) 161.

— s. Ugo Beretta. **17** (1932) 417. — s. Max Bodenstein. **5** (1929) 209, 233. — — s. W. Finkelnburg. **15** (1931) 127. — s. A. Glissmann. **21** (1933) 323; **24** (1934) 328. — s. A. Hamann. **17** (1932) 293. — s. W. Koblitz. **25** (1934) 283. — s. Bernard Lewis. **6** (1930) 422.

**Schuster, Carl.** Über die Kinetik der katalytischen Hydrierung des Äthylens. **14** (1931) 249.

**Schwab, Georg-Maria.** Über einen möglichen Zusammenhang zwischen Aktivierungswärme und Aktivität bei Kontaktkatalysen. II. **5** (1929) 406. — Eine Rechenregel für Kettenreaktionen. **8** (1930) 141.

— u. **Walter Brennecke.** Zur Frage der anomalen ersten Adsorptionswärmen. **16** (1932) 19. — Zur Kinetik der katalytischen Hydrierung. **24** (1934) 393.

— u. **Berta Eberle.** Der Zerfall von Stickoxydul am glühenden Platin (zugleich Bemerkung zu der gleichnamigen Abh. II. von H. Cassel und E. Glückauf). **19** (1932) 102.

— u. **Ulrich Heyde.** Die Photochlorierung des Chloroforms. **8** (1930) 147.

— u. **Erich Pietsch.** Zur Topochemie der Kontaktkatalyse. I. **1** (1928) 385. — II. Über einen experimentellen Fall der Adlineation. **2** (1929) 262.

— — u. **Edith Josephy.** Zur Topochemie der Kontaktkatalyse. VI. Zur Nachweisbarkeit der Adlineation durch radioaktive Indikatoren. **13** (1931) 13.

— *K*-Röntgenabsorptionsspektren stereoisomerer Verbindungen. I. 12. Zusammenhang zwischen chem. Konstitution und *K*-Röntgenabsorptionsspektrum. **23** (1933) 338. — II. 14. Zusammenhang zwischen chem. Konstitution und *K*-Röntgenabsorptionsspektrum. **24** (1934) 407. — Röntgenspektroskopische Studien von komplex-chemischen Strukturproblemen. IV. **24** (1934) 282.

**Stelling, Otto** u. **Filip Olsson.** Röntgenspektroskopische Untersuchungen einiger fester Chlorosalze. I. Zur Kenntnis der Chlorosalze. **7** (1930) 210.

**Stenbeck, Sten** u. **A. Westgren.** Röntgenanalyse der Gold-Zinn-Legierungen. **14** (1931) 91.

**Stern, A.** s. P. Feldmann. **12** (1931) 467.

**Stiebel, Fritz** s. Fritz Weigert. **13** (1931) 285; **16** (1932) 113.

**Stieger, G.** s. J. J. Beaver. **12** (1931) 93. — s. Hans-Joachim Schumacher. **7** (1930) 363; **12** (1931) 348; **13** (1931) 157, 169.

**Stranski, I. N.** Beitrag zum Wachstum und Auflösen nicht polarer Kristalle. **1** (1930) 342. — Wachstum und Auflösen der Kristalle von NaCl-Typ. **17** (1932) 127.

**Strasser, O.** s. H. Poltz. **17** (1932) 155. — s. K. L. Wolf. **21** (1933) 389.

**Straumanis, M.** Das Wachstum von Metallkristallen in Metalldampf. I. **13** (1931) 316. — II. **19** (1932) 63.

**Strock, Lester W.** MagnetischeAnisotropie von Kristallen von trans-Dinitrotetrammin cobalti-chlorid 1·6 $\left[C \cdot {(NO_2)_2 \atop (NH_3)_4}\right]$ Cl. **23** (1933) 235. — Kristallstruktur des Hochtemperatur-Jodsilbers $\alpha$-AgJ. **25** (1934) 441.

**Stuart, H. A.** u. **H. Volkmann.** Kerr-Effekt, optische Anisotropie und Molekülstruktur. Struktur der Moleküle $SnCl_4$, $C_3H_7Cl$ und $N_2O$. **17** (1932) 429.

— s. K. L. Wolf. **6** (1929) 163.

**Stücklen, H.** s. E. P. Carr. **25** (1934) 57.

**Style, D. W. G.** s. E. Horn. **23** (1933) 291.

**Sucksdorff, Ingrid** s. Gunnar Hägg. **22** (1933) 444.

**Suhrmann, R.** u. **F. Breyer.** Untersuchungen im ultraroten Absorptionsspektrum über die Änderung des Lösungsmittels durch die gelöste Substanz. I. Der Einfluß gelöster Salze auf den Assoziationszustand des lösenden Wassers. **20** (1933) 17. — II. Die Beeinflussung des Assoziationszustandes des Wassers durch H- und OH-Ionen. **23** (1933) 193.

**Susich, G. von** u. **W. W. Wolff.** Röntgenographische Untersuchungen der Mercerisation. **8** (1930) 221.

— s. H. Mark. **4** (1929) 431; **9** (1930) 157.

**Syrkin, J. K.** Zur Frage der Dimensionen zweiatomiger Moleküle. **5** (1929) 156.

**Szabo, Andreas** s. E. Bergmann. **20** (1933) 161. — s. Werner Kuhn. **15** (1931) 59.

## T

**Tandler, R.** s. F. Halla. **12** (1932) 89.

**Tauber, Martha.** Beiträge zur Kenntnis der katalytischen Äthylenhydrierung. **19** (1932) 97.

**Taylor, Guy B.** u. **Sam Lenher.** Berichtigung. **14** (1931) 470.

**Taylor, Hugh S.** u. **Douglas G. Hill.** Die Reaktionen des atomeren Wasserstoffs mit Kohlenwasserstoffen. **2** (1929) 449.

**Taylor, Nelson W.** Die Kristallstrukturen der Verbindungen. $Zn_2TiO_4$ $Zn_2SnO_4$, $Ni_2SiO_4$ und $NiTiO_3$. **9** (1930) 241.

**Teller, E.** s. E. Bartholomé. **19** (1932) 366. — s. J. Franck. **18** (1932) 88. — s. G. Herzberg. **21** (1933) 410.

**Terenin, A.** u. **N. Prileshajewa.** Der Wirkungsquerschnitt der Auslöschung der Natriumemission durch Jodmoleküle und -atome. **13** (1931) 72.

**Teske, Wolfgang** s. Claus Clusius. **6** (1929) 135.

**Theilacker, Walter.** Das Dipolmoment des Wasserstoffperoxyds. **20** (1933) 142.

**Thiele, Erwin** s. Rudolf Ladenburg. **7** (1930) 161.

**Thiessen, Peters A.** u. **Eva Ehrlich.** Änderungen im Gefüge kristallisierter langkettiger fettsaurer Salze an den Schmelzpunkten von Stammsubstanzen. **19** (1932) 299.

**Thilo, Erich** s. Eugen Rabinowitsch. **6** (1930) 284.

**Thomassen, L.** Über Kristallstrukturen einiger binärer Verbindungen der Platinmetalle. I. **2** (1929) 349. — II. **4** (1929) 277.

**Thompson, H. W.** Die Verbrennung von Schwefelkohlenstoff mit Sauerstoff. **10** (1930) 273. — Untersuchungen über Explosionsgrenzen. **18** (1932) 219.

**Thrun, W.** s. H. Cassel. **9** (1930) 427.

**Tiganik, L.** Dipolmessungen an Benzolderivaten. I. Einige Regelmäßigkeiten bei Halogen-, Nitro- und Methylabkömmlingen. **13** (1931) 425. — II. Einige Aminoabkömmlinge. **14** (1931) 135.

**Titow, W. S.** s. Z. W. Wolkowa. **4** (1929) 71.

**Tittus, H.** s. H. G. Grimm. **14** (1931) 169.

**Thompson, H. W.** u. **C. F. Kearton.** Die Verbrennung von Schwefelkohlenstoff mit Sauerstoff. **14** (1931) 359.

**Tolksdorf, Sibylle** s. Willi M. Cohn. **8** (1930) 331.

**Tomonari, T., C. Trogus** u. **K. Hess.** Beiträge zur Kenntnis der Lösungsvorgänge organischer Substanzen in nichtwässerigen Flüssigkeiten. III. Nitrocellulose gegen Cyclohexanon, p-Methylcyclohexanon, Fenchon und m-Xylol. **17** (1932) 241. — s. K. Hess. **16** (1932) 374. — s. C. Trogus. **16** (1932) 351.

**Townend, Robert V.** s. H.-J. Schumacher. **20** (1933) 375.

**Trieschmann, H. G.** s. K. L. Wolf. **14** (1932) 346.

**Trifonoff, A.** Die Rolle der Gefäßwände in der photochemischen Reaktion $H_2 + Cl_2$. **3** (1929) 195. — Die photochemische Vereinigung von $H_2 + Cl_2$ bei niedrigen Drucken. **6** (1929) 118.

**Trogus, Carl.** Zur Frage der Reversibilität der Gleichgewichte bei Cellulosereaktionen. **22** (1933) 134.

— u. **Kurt Hess.** Röntgenographische Untersuchungen an Cellulosederivaten. II. Das Translationsgitter der Methylcellulose. **4** (1929) 321; **5** (1929) 161. — IV. Zur Kenntnis der Faserdiagramme von Kupfer-Alkali-Cellulose. **6** (1929) 1. — IX. Das Röntgendiagramm der Trinitrocellulose. Ein Beitrag zur Kenntnis

des Stabilisierungsvorganges. **12** (1931) 268. — XI. Über Additionsverbindungen der Cellulose mit Hydrazin, Äthylendiamin und Tetramethylendiamin. **12** (1931) 387. — Zur Frage der unscharfen Röntgendiagramme bei Cellulosederivaten. **21** (1933) 7.

**Trogus, Carl, Kurt Hess** u. **J. R. Katz.** Über Gitteränderungen der Nitrocellulose. (Röntgenographische Untersuchungen an Cellulosederivaten. VI.) **7** (1930) 17.

— **T. Tomonari** u. **K. Hess.** Beiträge zur Kenntnis der Lösungsvorgänge organischer Substanzen in nichtwässerigen Flüssigkeiten. I. Nitrocellulose und Aceton. **16** (1932) 351.

— s. Kurt Hess. **5** (1929) 161; **7** (1930) 1; **9** (1930) 160, 169; **11** (1931) 381; **15** (1931) 157; **16** (1932) 351; **21** (1933) 349. — s. T. Tomonari **17** (1932) 241.

**Tronstad, L.** Zur Frage der verschiedenen Modifikationen des Ammoniaks. **5** (1929) 365.

**Tschudnowsky, Maria** s. Ernst Bergmann. **17** (1932) 100, 107, 116.

**Trzebiatowski, W.** Verfestigungserscheinungen an gepressten Metallpulvern. **24** (1934) 75. — Zur Frage der elektrischen Leitfähigkeit synthetischer Metallkörper. **24** (1934) 87.

**Tubandt, C.** u. **H. Reinhold.** Die Elektrizitätsleitung in festem $Ag_2S$, $Ag_2Se$ und $Ag_2Te$. **24** (1934) 22.

**Tubin, R.** s. W. Büssem. **24** (1934) 1.

## U

**Uhl, A. H.** s. O. Hassel. **8** (1930) 187.

**Ulich, H., E. Hertel** u. **W. Nespital.** Dipolmomente und Konstitution von Molekülverbindungen des Titan- und Zinntetrachlorids in Benzollösungen. **17** (1932) 21. — Die Dipolmomente des Titan- und Zinntetrachlorids. **17** (1932) 369.

— u. **W. Nespital.** Dielektrizitätskonstanten einiger Flüssigkeiten. Beschreibung einer kristallgesteuerten Resonanzapparatur. **16** (1932) 221.

**Ulmann, M.** s. K. Hess. **21** (1933) 1.

**Unger, Walter.** s. Max Bodenstein. **11** (1930) 253.

## V

**Van Arkel, A. E.** u. **J. L. Snoek.** Einige Dipolmessungen und ihre Deutung. **18** (1932) 159.

**Van der Ziel, A.** s. D. Coster. **20** (1933) 385.

**Vaughen, J. V.** s. K. Clusius. **8** (1930) 427.

**Veibel, Stig.** Studien über den Nitrierungsprozeß. IV. Der Mechanismus der Nitrierung von Phenol. **10** (1930) 22.

**Venkateswaran, S.** u. **A. Karl.** Der Ramaneffekt in Alkoholen. **1** (1928) 466.

**Veszi, G.** Reflexion und Verweilzeit von Metallatomen an Ölflächen. **11** (1930) 211.

**Vogt, Eckhart.** s. Ingeburg Rohde. **15** (1932) 353.

**Volkert, G.** s. H. L. Donle. **8** (1930) 60, 530.

**Volkmann, Harald.** Experimentelle Untersuchungen über die natürliche optische Aktivität von Flüssigkeiten. **10** (1930) 161. — s. H. A. Stuart. **17** (1932) 429. — s. K. L. Wolf. **3** (1929) 139.

**Volmer, M.** Bemerkung zur Frage der Dreierstöße. **13** (1931) 299.

— u. **M. Bogdan.** Stoßaktivierung und homogene Katalyse bei $N_2O$-Zerfall in Fremdgasen. **21** (1933) 257.

— u. **H. Briske.** Studien über den Zerfall von $N_2O$. **25** (1934) 81.

— u. **H. Froehlich.** Der thermische Zerfall des Stickoxyduls. **19** (1932) 85. — Der thermische Zerfall des Stickoxyduls. Wirkung der inerten Fremdgase He, Ar, $O_2$. **19** (1932) 89.

— u. **H. Kummerow.** Der thermische Zerfall des Stickoxyduls. **9** (1930) 141.

— s. N. Nagasako. **10** (1930) 414.

## W

**Wagner, Carl.** Über den Zusammenhang zwischen Ionenbeweglichkeit und Diffusionsgeschwindigkeit in festen Salzen. **11** (1930) 139. — Bemerkungen zum Prinzip der freien Drehbarkeit in Molekülen mit einfacher Kohlenstoffbindung. **14** (1931) 166. — Zur Deutung des elektrolytischen Stromleitungsanteils in Amalgamen und anderen Legierungen. **15** (1932) 347. — Beitrag zur Theorie des Anlaufvorganges. **21** (1933) 25. — Die Natur des elektrischen Leitvermögens von $\alpha$-Silbersulfid. **21** (1933) 42. — Theorie der geordneten Mischphasen. III. Fehlordnungserscheinungen in polaren Verbindungen als Grundlage für Ionen- und Elektronenleitung. **22** (1933) 181. — Theorie der Thermoketten von Halbleiterkombinationen. **22** (1933) 195. — Natur des elektr. Leitvermögens von $\alpha$-$Ag_2S$. **23** (1933) 469.

— u. **Walter Schottky.** Theorie der geordneten Mischphasen. **11** (1930) 163.

— s. H. H. von Baumbach. **22** (1933) 199, 226; **25** (1934) 59. — s. Max Bodenstein. **3** (1929) 456, 459. — s. H. Dünwald. **22** (1933) 212; **25** (1934) 53. — s. G. Engelhardt. **18** (1932) 369. — s. K. Nagel. **25** (1934) 71. — s. Hans-Joachim Schumacher. **5** (1929) 199. — s. K. L. Wolf. **17** (1932) 465.

**Wagner, Gustav.** Die röntgenographische Untersuchung des Mischkristallsystems $BaSO_4 + KMnO_4$. **2** (1929) 27.

— u. **Georg Dengel.** Kristallstruktur und Molekülkonfiguration einfacher Derivate des Tetramethylmethans. I. Tetrachlor-, Tetrabrom- und Tetrajodhydrin des Pentaerythrits. **16** (1932) 382.

— u. **Ludwig Lippert.** Notiz über die Feststellung des NaCl-Gitters bei CsCl. **21** (1933) 471.

**Wagner-Jauregg, Th.** s. F. Almasy. **19** (1932) 405.

**Walden, P.** u. **O. Werner.** Über die Dipolmomente einiger mono- und bisubstituierter Benzolderivate. **2** (1929) 10.

**Walling, Ernst.** Eichung von Radium-E-Präparaten in Radiumäquivalenten. **7** (1930) 74. — Die Halbwertszeit des Urans. II. Das Gewichtsverhältnis der Isotopen Uran I und Uran II im Mischelement Uran. **10** (1930) 467. — Über die Stellung des Uran Z in der Uranzerfallreihe. **14** (1931) 290.

## Z

# Sachregister

## A

## B

## C

7*

# D

## E

## G

## H

# I

## J

## K

## L

## M

# P

## Q

# S

## T

## U

## V

## X

## Y



## Z